

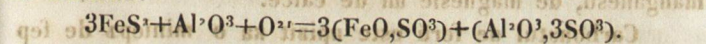
Toți corpi oxidanți, precum chlorul, acidi hypoazotici și azotici, transformă sulfatul de protoxid de fier în sulfat de peroxid.

Sulfatul de fier absorbe prea ușor bi-oxidul de azot și se colorează în brun; D. Peligot a reușit să observe absorbție se face de obicei pentru toate substanțele de fier în minimum, și că cantitatea de gaz absorbită este astfel, ca protoxidul sări de fier după aceea să se transforme în sesqui-oxid prin oxigenul deutoxidului de azot. Se formează în acest caz o combinație puțin stabilă, care deține deutoxidul de azot și o substanță cineră la o evaporare în gol și care produce un dezechilibru de amoniac în contactul său cu alcalii.

Preparație. — Se poate dobândi sulfatul de protoxid de fier, tratând fierul prin acidul sulfuric întins: $\text{SO}_3 \cdot \text{H}_2\text{O} + \text{Fe} = \text{H} + \text{FeO} \cdot \text{SO}_3$.

Dar se prepară ordinarmente această sare exprimând la aer pyrite eflorescente, sau pyrite mai întinse apse, care absorb oxigenul și se transformă în sulfat de protoxid de fier.

Fiind că în această oxidare se formează o cantitate de acid sulfuric mai mult decât îndestulă spre a satura protoxidul de fier, prisosul de acid se combină cu alumina cuprinsă în amestecul amestecat cu pyrita și formează sulfat de alumina:



Kind solfatisării este complexă, se pune apă în masă, și se evaporă lichidul, care lasă a se deține cristale de sulfat de protoxid de fier. Sulfatul de alumina este în același timp; se prefacă în alumină prin mijlocirea sulfatului de potasă sau a sulfatului de amoniac. (Bezi alumina).

Sulfatul de fier fabricat în mare măsură este krap, care se obține ordinarmente săruri de cuprum, de zinc, de mangan, de alumina, de magnez și de calce. Spre a-l curăța de cuprum, se pune în dizolvție să lame de fier ce precipită cuprumul. Este foarte anevoie a desprinde